

Internationale Klassifikation:

C 09 b 29/08

SCHWEIZERISCHE EIDGENOSSENSCHAFT

EIDGENÖSSISCHES AMT FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Gesuchsnummer:

6821/63

Anmeldungsdatum:

31. Mai 1963, 18 Uhr

Patent erteilt:

15. Februar 1969

Patentschrift veröffentlicht:

31. März 1969

Zusatzpatent zum Hauptpatent Nr. 422 194

Sandoz AG, Basel

Verfahren zur Herstellung in Wasser schwer löslicher Azofarbstoffe

Dr. Curt Müller, Binningen, ist als Erfinder genannt worden

1

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung neuer, in Wasser schwer löslicher Azofarbstoffe der Formel

worin R_1 Wasserstoff, Chlor oder Brom, R_2 einen gegebenenfalls substituierten niedermolekularen Alkylrest, R_3 und R_4 Kohlenwasserstoffreste und Y –CO–, –COO–, –S–, –SO– oder –SO₂– bedeuten.

Die Kohlenwasserstoffreste R₃ und R₄ sind vorzugsweise gleiche oder verschiedene, nicht weitersubstituierte Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen.

Dieses Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man ein diazotiertes Amin der Formel

$$CF_3$$
 O_2N
 NH_2
 R_1
 (II)

mit einer Verbindung der Formel

vorzugsweise in saurem und gegebenenfalls gepuffertem Medium kuppelt.

Die neuen Farbstoffe ziehen aus wäßriger Suspension auf Formkörper, z. B. Fasern oder Fäden, aus

synthetischen Polyamiden, z. B. Nylon oder «Perlon» (eingetragene Marke), Celluloseestern, z. B. Acetat-kunstseide oder Triacetatkunstseide, Polyvinylkunststoffen, Polyolefinen, Acrylnitrilpolymerisaten oder Polyterephthalsäureglykolestern, z. B. Terylene oder Dacron (eingetragene Marken) in brillanten violetten, violettblauen bis blauen Tönen auf.

In Kombination mit geringen Mengen roter Farbstoffe können billige licht-, wasch-, schweiß-, chlor-, sublimier-, plissier- und thermofixierechte sowie ätzbare marineblaue Färbungen und zusammen mit roten und gelben Farbstoffen ebenso echte schwarze Färbungen hergestellt werden. Die Wollreserve ist sehr gut.

Die Farbstoffe sind besonders gut für das sogenannte Thermosolverfahren geeignet. Sie diffundieren im besonders günstigen Fixierbereich von 180 bis 200° C sehr schnell in die Faser ein und sublimieren nicht wieder, wenn man diese hohen Temperaturen längere Zeit einwirken läßt. Dadurch wird das lästige Verschmutzen der Färbeapparaturen vermieden.

Wegen der ausgezeichneten Lichtechtheit auch in hellsten Tönen sind die neuen Farbstoffe als Mischungskomponenten für die Herstellung pastellfarbener Modetöne sehr geeignet.

Man färbt nach an sich bekannten Verfahren, also vorzugsweise bei Temperaturen zwischen etwa 80 und 220° C. Polyesterfasern können in Gegenwart von Carriern bei Temperaturen zwischen etwa 80 und 125°C oder in Abwesenheit von Carriern unter Druck bei etwa 100 bis 140° C nach dem Ausziehverfahren gefärbt oder bei etwa 140 bis 220° C in Gegenwart von Verdickungsmitteln geklotzt oder bedruckt werden.

Die Verarbeitung der Monoazofarbstoffe auf Färbepräparate kann in verschiedenster Weise erfolgen. Beispielsweise wird der getrocknete Farbstoff mit einem geeigneten Dispergiermittel, gegebenenfalls in Gegenwart von Füllmitteln, gemahlen oder in Pastenform mit einem Dispergiermittel geknetet und hierauf im Vakuum oder durch Zerstäuben getrocknet.

Celsiusgraden angegeben.

In dem folgenden Beispiel sind unter Teilen Gewichtsteile zu verstehen. Die Temperaturen sind in

Beispiel 1

Zu 120 Teilen konzentrierter Schwefelsäure werden bei 60–70° langsam unter Rühren 6,9 Teile gepulvertes Natriumnitrit gegeben. Man rührt weitere 10 Minuten bei 60°, kühlt dann auf 15° ab und fügt bei 15–25° 100 Teile Eisessig und danach 20,6 Teile 2-Trifluormethyl-4-nitroanilin und 100 Teile Eisessig zu. Man rührt 2 Stunden nach und gießt die erhaltene Diazoniumsalzlösung auf 350 Teile Eis. Überschüssiges Nitrit wird durch Zugabe von Aminosulfonsäure zenstört. Zur kalten Diazoniumsalzlösung fügt man ein Gemisch aus 1520,6 Teilen 3-Diäthylamino-1-acetylaminobenzol, 20 Teilen konzentrierter Salzsäure und 30 Teilen Eis.

Die Kupplungsreaktion wird in saurem, gegebenenfalls gepuffertem Medium bei 0° zu Ende geführt. Dann filtriert man den erhaltenen Farbstoff ab, wäscht 20 ihn säurefrei und trocknet ihn.

Färbevorschrift:

7 Teile des nach Beispiel 1 erhaltenen 2-Trifluormethyl-4-nitro-2'-acetylamino-4'-N,N-di-(äthyl) - amino-1,1'-azobenzols werden mit 4 Teilen dinaphthylmethandisulfonsaurem Natrium, 4 Teilen Natriumcetylsulfat und 5 Teilen wasserfreiem Natriumsulfat in einer Kugelmühle 48 Stunden zu einem feinen Pulver gemahlen.

Mit dem so erhaltenen Färbepräparat kann ein Polyesterfasergewebe («Dacron», eingetragene Marke) z. B. unter Zusatz von Laurylsulfonat und der Emulsion eines chlorierten Benzols in Wasser bei 80–100° oder in Abwesenheit eines Färbebeschleunigers unter Druck bei 110–140° gefärbt werden. Das Färbepräparat ist ebenso für den Druck, zum Foulardieren und den Thermalprozeß geeignet.

Die erhaltenen rotstichig blauen Färbungen sind licht-, überfärbe-, wasch-, wasser-, meerwasser-, schweiß-, rauchgas-, sublimier-, thermofixier- und plissierecht. Außerdem sind sie weiß ätzbar. Der Farbstoff baut gut auf und reserviert Acetatseide, Wolle und Baumwolle.

Beispiel Nr.	R ₁	R ₂	R ₃	R ₄	Y	Nuance
.2	H	CH ₈	CH ₃	CH ₈	-co-	violett
3	н	CH_3	C_3H_7	C_3H_7	-CO-	rotstichig blau
4	H	CH ₃	C_4H_9	C_4H_9	-CO-	rotstichig blau
5	Cl	CH_3	C_2H_5	C_2H_5	-CO-	blau
6	Br	CH_3	C_2H_5	C_2H_5	-CO-	blau
7	H	C_2H_5	CH_3	CH_3	-CO-	violett
8	н	C_2H_5	C_2H_5	C_2H_5	-CO-	rotstichig blau
9	H	C_2H_5	C_3H_7	C_3H_7	-CO-	rotstichig blau
10	H	C_2H_5	C_4H_9	C_4H_9	-CO-	rotstichig blau
11	Cŀ	C_2H_5	C_2H_5	C_2H_5	CO	blau
12	H	CH_3	CH_3	CH_3	-SO ₂	rotstichig violett
13	H	C_2H_5	CH_3	CH_3	_SO_	rotstichig violett
14	H	C_2H_5	CH_3	CH_3	-COO-	rotstichig violett
15	н	CCl_3	CH_3	CH_3	_S_	rotstichig violett

Die in der folgenden Tabelle genannten Farbstoffe werden in der im Beispiel 1 angegebenen Weise hergestellt:

Tabelle

Beispiel Nr.	R_1	R_2	R ₃	R_4	Y	Nuance auf Polyester
16	Cl	-CH ₃	–CH₃	–CH₃	-co-	rotstichig violett
17	Br	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.
18	Br	-CH ₃	$-C_4H_9$	$-C_4H_9$	-CO-	do.
19	Br	-CH ₂ Cl	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.
20	Br	-CH ₂ Br	-CH ₃	$-CH_3$	_CO_	do.
21	Br	-CHCl ₂	–CH₃	$-CH_3$	-CO-	do.
22	C1	-CCl ₃	$-CH_3$	$-CH_3$	-CO-	do.
23	Cl	-CF ₃	$-CH_3$	$-CH_3$	-CO-	do.
24	Cl	-CF ₃	$-C_{3}H_{7}$	$-C_3H_7$	-CO-	do.
25	Cl	-CH ₂ CN	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.
26	Cl	-CH ₂ CH ₂ Cl	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.
27	Cl	-CHCl-CH2Cl	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.
28	H	$-CH_3$	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	– SO₂–	rubin ·

6

		J			•		
Beispiel Nr.	R ₁	R ₂	R ₃	R4	Y	Nuance auf Polyester	
29	Cl	–СН₃	-C₂H₅	–C₂H₅	-SO ₂	violett	
30	Н	–C₂H₄Cl	$-CH_8$	$-CH_3$	– \$O₂–	rubin	
31	H	$-C_2H_5$	$-CH_3$	$-CH_3$	-SO ₂	rubin	
32	H	$-C_2H_5$	$-CH_3$	-CH ₂	– \$O₂–	rot	
33	H	$-CH_3$	$-CH_3$	$-CH_3$	-CO-	violett	
34	H	–CH₃	$-C_3H_7$	$-C_3H_7$	-CO-	rotstichig blau	
35	H	$-CH_3$	$-C_4H_9$	$-C_4H_9$	-CO-	do.	
36	Br	$-C_2H_5$	–C₂H₅	–C₂H ₅	-COO-	rubin	
37	H	$-CF_3$	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	rotstichig violett	
38	H	-CH₂Cl	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.	
39	H	–CH₂CN	–C₂H5	$-C_2H_5$	-co-	do.	
40	H	-CH₂-CHCl₂	–C₂H₅	$-C_2H_5$	-CO-	do.	
41	H	$-C_2H_4C^{\dagger}$	–C₂H₅	$-C_2H_5$	-COO-	rosa	
42	Br	–CH₃	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-COO-	violett	
43	H	$-C_2H_5$	$-CH_3$	$-CH_3$	-coo-	rosa	
44	H	$-C_2H_5$	$-C_3H_7$	$-C_3H_7$	-coo-	rosa	
45	H	–CH₃	$-C_4H_9$	$-C_4H_9$	-COO-	rosa	
46	H	-CH ₂ -O-	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	rotstichig violett	
47	Cl	-CH₂-O-	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-co-	do.	
48	Br	-CH ₂ -O-	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.	
49	H	-C-(CH ₃) ₃	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.	
50	Cl	-C-(CH ₃) ₃	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	CO-	do.	
51	\mathbf{Br}	$-C-(CH_3)_3$	–C₂H₅	$-C_2H_5$	-co-	do.	
52	H	-CH ₂ -O-C ₂ H ₃	$-C_2H_5$	$-C_{2}H_{5}$	_CO_	do.	
53	Cl	$-CH_2-O-C_2H_5$	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.	
54	Br	-CH ₂ -O-C ₂ H ₅	$-C_2H_5$	$-C_2H_5$	-CO-	do.	

60

Beispiel 55

Zu 120 Teilen konzentrierter Schwefelsäure werden bei 60-70° unter starkem Rühren langsam 6,9 Teile gepulvertes Natriumnitrit gegeben. Man rührt noch 10 Minuten bei 60°, kühlt dann auf 10° ab und fügt bei 10-20° 100 Teile Eisessig, danach 28,5 Teile 2-Tri-fluormethyl-4-nitro-6-bromanilin und 100 Teile Eisessig zu. Man rührt 2 Stunden nach und gibt 8 Teile Harnstoff zum Reaktionsgemisch. Nach 10 Minuten gießt man die Diazoniumsalzlösung zu einem Gemisch aus 20,6 Teilen 3-Diäthylamino-1-acetylaminobenzol, 50 Teilen Eisessig und 100 Teilen Eis. Die Kupplung wird in gepuffertem Medium zu Ende geführt. Man filtriert den erhaltenen Farbstoff ab und wäscht ihn mit Wasser säurefrei. Er kann aus Aceton umkristallisiert werden. Der reine Farbstoff schmilzt bei 171°. Er färbt synthetische Fasern in violetten Tönen.

Beispiel 56

Zu 120 Teilen konzentrierter Schwefelsäure werden bei 60–70° langsam unter kräftigem Rühren 6,9 Teile gepulvertes Natriumnitrit gegeben. Man rührt weitere 10 Minuten bei 60°, kühlt auf 10° ab und fügt 20,6 Teile 2-Trifluormethyl-4-nitroanilin zu. Man rührt 2 Stunden nach und versetzt mit 8 Teilen Harnstoff. Nach 10 Minuten gießt man die erhaltene Diazoniumsalz-

lösung zu einem Gemisch aus 23,6 Teilen 3-Diäthylamino-1-carbäthoxyaminobenzol, 20 Teilen konzentrierter Salzsäure und 100 Teilen Eis. Die Kupplung wird in saurem Medium bei 0° zu Ende geführt. Man filtriert den erhaltenen Farbstoff ab, wäscht ihn säurefrei und trocknet ihn. Nach Umkristallisieren aus Äthanol schmilzt er bei 156°. Er färbt synthetische Fasern in roten Tönen mit guten Echtheiten.

PATENTANSPRUCH

Verfahren zur Herstellung in Wasser schwer löslicher Azofarbstoffe der Formel

worin R₁ Wasserstoff, Chlor oder Brom, R₂ einen gegebenenfalls substituierten niedermolekularen Alkylrest, R₃ und R₄ Kohlenwasserstoffreste und Y -CO-, -COO-, -S-, -SO- oder -SO₂- bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß ein diazotiertes Amin der Formel

mit einer Verbindung der Formel

$$\begin{array}{c}
8 \\
 \hline
 N \\
 NH-Y-R_2
\end{array}$$
(III)

umgesetzt wird.

Sandoz AG